

# КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ

11 класс

Общая химия

(1 час в неделю, 34 часов)

## Проверяется:

6 – практических работ

7 – лабораторных работ

4 – контрольные работы

5 – с применением информационных технологий

4 – с элементами краеведения

№ n/n	Тема	Дата	Форма обучения
<b>Строение атома и периодический закон. Введение (6 часов).</b>			
1.	Введение. Правила т/б. Основные понятия химии.		Классный урок
2.	Основные законы химии.		Классный урок
3.	Периодический закон, Строение атома.		Классный урок
4.	Оксиды. Основания. Кислоты. Соли.		<u>Лабораторная работа №1, №2</u>
5.	Генетическая связь между классами соединений.		Классный урок
6.	<u>Контрольная работа №1 (вводная).</u>		Контрольный урок
<b>Строение вещества (6 часов).</b>			
7.	Виды химической связи		Классный урок
8.	Типы кристалл. решеток.		Классный урок
9.	<b>Дисперсные системы. Защита мини проектов по теме: «Нанотехнологии и дисперсные системы».</b>		Классный урок
10.	Практическая работа №1. «Получение газообразных веществ».		<u>Практическая</u>
11.	Состав вещества. Смеси.		Классный урок
12.	<b>Полимеры. Наноматериалы и полимеры.</b>		Классный урок
<b>Химические реакции (7 часов).</b>			
13	Типы химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции.		<u>Лабораторная работа №3</u>

<b>№ n/n</b>	<b>Тема</b>	<b>Дата</b>	<b>Форма обучения</b>
14.	Практическая работа №2. «Качественные реакции на ионы».		<u>Практическая</u>
15.	<b>Скорость химических реакций.</b> Построить понятийный кластер по теме.		Классный урок
16.	Химическое равновесие. Способы его смещения.		Классный урок
17.	Роль воды в химических реакциях. Гидролиз.		Классный урок
18.	Обобщение материала.		Классный урок
19.	<u>Контрольная работа №2.</u>		Классный урок
<b>Роль химии в развитии народного хозяйства (3 часа).</b>			
20..	<b>Важнейшие химические производства. Семинар.</b> <b>«Нанотехнологии и химические производства»</b>		Классный урок
21..	Химия в повседневной жизни. Семинар: «Самое интересное изобретение человека в нашем доме».		Классный урок
22.	Практическая работа №3. «Вещества, используемые в быту».		<u>Практическая</u>
<b>Металлы (6 часов).</b>			
23.	Положение металлов в п.с.э.		Классный урок
24.	<b>Металлы главных и побочных подгрупп. Получение ферромагнитного железа.</b>		<u>Лабораторная работа №6</u>
25.	Оксиды и гидроксиды металлов.		
26.	Получение металлов.		Классный урок
27.	Практическая работа №4. «Решение практических задач».		<u>Практическая</u>
28.	<u>Контрольная работа №3.</u>		Классный урок
<b>Неметаллы (6 часов).</b>			
29.	Положение неметаллов в п.с.э. Строение атомов неметаллов		
30.	Оксиды неметаллов.		

<i>№ n/n</i>	<i>Тема</i>	<i>Дата</i>	<i>Форма обучения</i>
	Водородные соединения неметаллов.		<u>Лабораторная работа №4</u>
32.	<b>Кислоты. Свойства серной и азотной кислот.</b>		<u>Лабораторная работа №5</u>
33.	Практическая работа №5. «Решение экспериментальных задач по неорганической химии».		<u>Практическая</u>
34.	Контрольная №4.		Контрольный урок.

Всего 34 часа

# КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ

10 класс

Органическая химия  
(1 час в неделю, 35 часов)

Вся органическая химия изучается в 10 классе.

## Проверяется:

5 – практических работ

6 – лабораторных работ

4 – контрольные работы

15 – с применением информационных технологий

4 – с элементами краеведения

<i>№ n/n</i>	<i>Тема</i>	<i>Дата</i>	<i>Форма обучения</i>
<b>Введение. Теория химического строения (4 часа).</b>			
1.	Введение. Правила т/б. Органические вещества.		Классный урок
2.	Теория А.М. Бутлерова. Значение теории.		Классный урок
3.	Изомерия. Электронное строение атомов. Решение задач на вывод формул.		Классный урок
	Зачетное занятие по теме		Вне урока
4.	<b>Вводная контрольная.</b>		<u>Контрольный урок</u>
<b>Предельные углеводороды (4 часа).</b>			
5.	Метан. Строение, свойства, применение. Строение углеводородов ряда метана.		<u>Лабораторная работа №1</u>
6.	Химические свойства предельных углеводородов.		Классный урок
7.	Практическая работа №1. «Определение С, Н в органических соединениях».		<u>Практическая</u>
8.	<u>Самостоятельная работа (разноуровневая).</u>		<u>Контрольный урок</u>
<b>Непредельные углеводороды (7 часов).</b>			
9.	Непредельные углеводороды. Номенклатура. Оформление кластера по теме.		Классный урок
10.	Гомологи этилена.		Классный урок
11.	Химические свойства этиленовых. Применение.		Классный урок

<b>№ n/n</b>	<b>Тема</b>	<b>Дата</b>	<b>Форма обучения</b>
12.	Практическая работа №2. «Получение этилена».		<u>Практическая</u>
13.	<b>Диеновые. Каучуки.</b> <b>Наноматериалы – диеновые</b> <b>углеводороды.</b>		Классный урок
14.	Ацетиленовые углеводороды.		Классный урок
15	<b>Контрольная работа №1 по</b> <b>темам 1 и 2.</b>		<u>Контрольный урок</u>
<b>Ароматические углеводороды (3 часа).</b>			
16	Ароматические углеводороды. Лекция. Анализ выделенной информации.		Лекция
17	Химические свойства.		Классный урок
	Взаимное влияние атомов. Обобщение темы.		Классный урок
18	<b><u>Контрольная работа №2</u></b>		<u>Контрольный урок</u>
<b>Природные источники углеводов (1 час).</b>			
19	<b>Природные источники</b> <b>углеводородов и</b> <b>нанотехнологии. Семинар по</b> <b>теме.</b>		Классный урок
<b>Спирты и фенолы (3 часа).</b>			
20	Спирты, химические свойства. Применение		Классный урок
21	Фенолы, химические свойства. Применение.		Классный урок
22	Обобщение темы. <u>Лабораторная</u> <u>работа №2</u>		<u>Лабораторная</u> <u>работа №2</u>
<b>Альдегиды, карбоновые кислоты (5 часов).</b>			
23	Альдегиды, химические свойства.		Лекция
24	Карбоновые кислоты, химические свойства. Применение.		Классный урок <u>Лабораторная</u> <u>работа №3</u>
25	Практическая работа №3. «Получение уксусной кислоты и ее свойства».		<u>Практическая</u>
26	Обобщение материала		Классный урок
27	<b><u>Контрольная работа №3 по</u></b> <b><u>темам 5 и 6.</u></b>		<u>Контрольный урок</u>

<b>№ n/n</b>	<b>Тема</b>	<b>Дата</b>	<b>Форма обучения</b>
<b>Сложные эфиры и жиры (3часа).</b>			
28.	Сложные эфиры.		<u>Лекция.</u>
29.	Жиры, свойства, получение, применение.		Классный урок <u>Лаб. опыты.</u>
30.	Практическая работа №4. «Решение экспериментальных задач».		<u>Практическая</u>
<b>Углеводы (2часа).</b>			
31.	Углеводы. Лекция.		<u>Лекция</u>
	<u>Лабораторная работа №5 по теме.</u>		<u>Лабораторная работа №5</u>
32.	Практическая работа №5. «Решение экспериментальных задач».		<u>Практическая</u>
<b>Азотосодержащие соединения (3часа).</b>			
33.	<b>Амины. Аминокислоты. Наноматериалы в медицине.</b>		лекция
34	Белки. <u>Лабораторная работа №6.</u>		<u>Лабораторная работа №6</u>
35.	<b>Контрольная №4.</b>		Контрольный урок

Всего: 35 часов.